

In the name of Allah, the Most Gracious, the Most Merciful



Copyright disclaimer

"La faculté" is a website that collects copyrights-free medical documents for non-lucrative use.

Some articles are subject to the author's copyrights.

Our team does not own copyrights for some content we publish.

"La faculté" team tries to get a permission to publish any content; however, we are not able to contact all the authors.

If you are the author or copyrights owner of any kind of content on our website, please contact us on:
facadm16@gmail.com

All users must know that "La faculté" team cannot be responsible anyway of any violation of the authors' copyrights.

Any lucrative use without permission of the copyrights' owner may expose the user to legal follow-up.



INTRODUCTION GENERALE

Définitions de la Pharmacologie

- .. Science des pptés (physiques, chimiques) des substances + effets (physio + biochimiques + toxicologiques) + mécanismes (absorption, distribution, biotransformation, élimination) des médicaments
- .. Sciences des interactions entre les substances et les milieux biologiques >> animal pour la pharmacologie fondamentale
>> humain pour la pharmacologie clinique.

CHAPITRE 01 / INTRODUCTION A LA PHARMACOLOGIE

01 – Déf :

- Médicament : sub chimique affecte les processus de la vie , utilisé pour modifier ou explorer les sys physiologie / état pathologique.
- Pharmacologie : ⇔ science : traite : { source, pptés physiques et chimiques , effets biochimiques et physiologiques , des mécanismes d'action , absorption , distribution de biotransformation et d'excrétion + usages thérapeutiques } des médicaments : (++) +eurs disciplines :

<<< **PHARMACIE** >>> : → [ppté physiques + chimiques , formes d'administration , préparation, mise en condition) des médicaments.

[PAUSE] : pharmacognosie : traite des sources botaniques des principes actifs PA, { Voir l'exemple d'infusion d'écorce de saule qui contient de l'aspirine }.

<<< **PHARMACOCINETIQUE** >>> : ← traite → absorption + distribution + biotransformation + excrétion → des médicaments .. ⇔ paramètres déterminant la [] de PA ds le voisinage du site où le médicament agit.

<<< **PHARMACOLOGIE CLINIQUE** >>> : s'intéresse aux effets des médicaments sur l'être humain.

[PAUSE] : Thérapeutique : utilisation des médicaments ds la prévention + traitement des maladies.

<<< **TOXICOLOGIE** >>> : effets nocifs des médicaments .

02 – Origines des Médicaments :

+ au passé : ori végétale

+ mtn : isolement du principe actif ← production synthétique !

PS : parfois la production est semi-synthétiques ← sera compléter par un micro-organisme.

03 – MODE d'administration des Médicaments :

⇒ Par Voie **DIGESTIVE** !

Voie	Avantage	Inconvénients
Sublinguale : glossettes, dragées à croquer	Substances fragiles détruites ds le tractus digestif / fragile / résorption rapide.	Sub irritantes ou gout désagréable / nécessitant coopération du malade / résorption rapide.
Orale : S/F : (solides / liquide) (unitaire / à divisé) .. etc	Facile et économique / rapide	Irritation / vomissement ou coma / nécessitant coopération du malade / possibilités de formation des complexes non résorbable ac certains aliments
Rectale : suppositoires / lavements .	Enfants ou vomissements / évite le gout / évite le 1 ^{er} passage hépatique	Rejet / Rejet psycho / résorption irrégulière ou incomplète.

⇒ Par Voie **PARENTERALE** ! :

■ **Solutés Injectables** doivent êtres : [Stérilisés , Limpidité (si voie IV / IA), de PH voisin de la neutralité , Isotones ac le plasma , Apyrogène)

■ **Formes Pharmaceutiques** : ampoules , flacons ac poudre , pelletes ← comprimés placés sous la peau à des effets prolongés.

PS : d'autres formes retards : voie IM par solutions huileuses , voies S/cut par solutions microcristallines.

■ **Avantages + Inconvénients** :

IV		IM	
(+) : résorption immédiate + complète .	(-) : irritation / hémolyse ou agglutination / injec lente / difficile.	(+) : résorption rapide/ injec des suspensions ou solu huileuses	(-) : atteinte (artère/ veine/ nerf) / dépôts ac enkystement / douloureuses
S/cut		IR	
(+) : faisable par le malade / résorption – rapide q IM	(-) : mm choses q IM	(+) : réservée à certains malades .	(-) : certains médicaments sont toxiques.

⇒ Autre **VOIES** ! :

Respiratoire	Gouttes / aérosols, pulvérisations et collutoires / anesthésiques généraux volatils
Œil	D'effet généralement local , collyres appliqués généralement sur l'angle interne de l'œil.
Oreille	Résorption négligeable / PS : il fo tiédir les gouttes ← risque des troubles labyrinthiques.
Génitale	Ovules , comprimés gynécologiques et solutions de lavage.

04 – Dénomination Des Médicaments :

- Nom chimique : Pénicilline : Sodium 3,3 – diméthyl 7 – Oxo- 6 phényl-acétamido
- DCI (Nom générique) : nom admis chez les pays et enregistré par l'OMS , exp : pénicilline .
- Nom Commercial (Protégé) .

© réalisé par : Döc Èllë

CHAPITRE 02 / ABSORPTION ETE DISTRIBUTION DES MEDICAMENTS

- Passage des médicaments à travers les mb.
- Absorption des médicaments.
- Distribution des médicaments.

Voir fig 1 p 21.

[01] : Passage des médicaments à travers les membranes :

1.1 Mb cytopl : double couche de (P)lip, contenant des prot, dont la partie lip est perméable aux sub liposolubles + non ionisées.

PS : coefficient de partage lpide-eau d'une substance = déterminant pr considérer ac quelle facilité cette sub passera la mb.

[Pause] : ° Acide –(milieu basique) → s'ionise plus
° Base –(milieu acide) → s'ionise plus } utilisé en thérapeutique.

>> **Exp** : ✕ Intoxication par les barbituriques (acides) , **but** : élimination afin d'empêcher la rediffusion passive vers le sang , **Solution** : bicarbonate de sodium → alcalinisation des urines.

✕ Lait maternel (acide) ← alcalinisé par les sub basiques du plasma.

1.2 Mécanismes de passage à travers les membranes :

¶ Transport Passif :

¶ Filtration sous un gradient de pression (cap, filtration glomérulaire)	¶ Diffusion simple suivant le Gd de [] pour les sub liposolubles.	¶ Diffusion facilitée via un transporteur mbx sans dépense d'énergie , ac le g[].
---	--	--

¶ **Transport Actif** : ac dépense d'énergie contre le g[], sélectif + saturable, { sécrétion des ions organiques par la cellule tubulaire }.

[02] : Absorption des médicaments :

L'absorption du médicament depuis son point d'administration jusqu'à la circulation générale va déterminer sa biodisponibilité , ctd la partie de la dose administrée qui sera disponible pour agir au n* du site actif.

2.1 Facteurs qui modifient l'absorption :

- Solubilité aqueuse (mode d'entrée de la sub ds le liq extra-C) + Solubilité ds les lip (mode de passage à travers la mb),

PS : sub peut être soluble ds l'eau + lip >> **Alcool**.

- Vitesse de dissolution ds le tube digestif
- Etendu de la surface absorbante, déterminée par la voie d'administration.
- [] de la sub au point d'administration.

2.2 Absorption à partir du tractus gastro-intestinal :

⇒ Paroi stomacale : pour les ptt molécules (alccol, eau) + molécules non ionisées au PH de l'estomac (aspirine)

[]>> absorption limitée ds le tmp → vidange, + la motricité gastrique détermine la vitesse de délivrance à l'intestin ← ralentit par : atropine, parasympholytiques)

⇒ Paroi Intestinale : ↗ ↗ .

PS : ces molécules passeront obligatoirement par la veine porte (possibilité d'un effet du premier passage → métabolisation très rapide)

2.3 Absorption à partir des points d'administration : proportionnelle à la solubilité ds l'eau du liq extra-C, **MAIS** : sub non solubles seront absorbés lentement (*insuline-zinc* [injet retard], *benzathine – pénicilline*, huileuses , formée de cristaux), paroi endothéliale cap → moins d'obstacles au passage.

[03] : Distribution :

3.1 – La **circulation** : Flux sanguin, Foie, reins, cerveau et cœur les + irrigués.

3.2 – Distribution aux divers organes :

✦ Cas de Sys nrv central :

Les sub doivent passer la barrière hémato-encéphalique (paroi des cap + prolongement des C gliales) vers le liq extra-C, ⇔ barrière lip typique →

Pas de passage des sub ionisées + non liposolubles.

- **EXP !** : ° *Atropine* ; peu ionisée ; passe ds le SNC.
- ° *Méthylatropine* ; ionisée ; pas de passage } Parasympatholytiques .

PS : ** on peut donner une molécule à des sites d'action périphérique.

** cette entrée difficile explique la longue période de latence de certaines thérapeutiques (Chlorpromazine, utilisé ds la schizophrénie) + persistance de son effet après l'arrêt du traitement.

✦ Phénomène de redistribution :

- Thiopental (anesthésique générale) [administrée par voie IV rapide] → cerveau le + irrigué → retraverse la barrière hémato-encéphalique [très liposoluble] → redistribution au tissus périphérique moins irrigués → arrêt de l'effet thérapeutique ac accumulation périphérique.
- La courte durée d'action ne doit pas tjr être attribuée à son élimination rapide.

✦ Placenta : traversée par de nombreuses substances :

© réalisé par : Döc Ellë

3.3—les sites réservoirs :

<p>* la Liaison aux prot plasmatiques :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Albumine : fixe +eurs molécules, partie liée var° [10°/o caféine, 90°/o pénicilline, 99°/o bishydroxycomarine] , + inactive pharmacologiquement, non filtrée mais peut être sécrétée. - Sub liée aux prot peut se libérer sous l'effet d'une autre sub → ↗ [] → c toxique. - certains médicaments se lient aux prot tissulaire. 	<p>• Les réservoirs cellulaires :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Lipidiques : sub liposolubles, vu que le Flux sg de tissu adipeux est faible → élimination lente des sub. ➤ Hépatiques : 1000x [] que ds le plasma [quinocrine, antipaludéen] 	<p>• Autres réservoirs</p> <p>>> Foie : lieu de métabolisme [barbituriques].</p> <p>>> Urine : lieu d'excrétion [pénicilline]</p>
--	--	--

3.4 – Volume apparent de distribution (VD) :

Déf : ✕ **volume virtuel** ds lequel le médicament serait distribué après équilibre s'il se trouvait partout ds ce volume à la même [] que celle mesurée ds le plasma.

✕ **Vm** ds lequel serait dissoute la qtt administrée ds sub active pour donner la [] obtenue ds le compartiment sanguin = Vm théorique.

VD = quantité administrée / [] plasmatique .

Vol = spirituel : ↗ : propranolol , bêta-bloquant : sub séquestrée ds le tissu, fortement absorbée/ métabolisée.

↘ : molécule peu absorbée, reste ds le sang.

CHAPITRE 03 : BIOTRANSFORMATION ET EXCRETION

- Biotransformation
- Schéma Général
- Réactions chimiques impliquées ds la biotransformation

- Facteurs affectant les réactions de biotransformation
- Excrétions des médicaments

① – BioTransformation : Médicaments ← transformation +/- complètes ,

Lieu : (+++) : Foie [microsomes hépatiques en (++) NADPH, H et O] → donnant des métabolites + ionisés , + hydrosolubles.

Schéma général : (voir p 29)

03 voies : >> traversée + élimination intacte.

>> Transformation : $A \rightarrow B$, $A \rightarrow B \rightarrow V \rightarrow$ élimination B+C

>> Transformation : $A \rightarrow D \leftarrow$ éliminé .

Réaction Chimique impliquées ds la biotransformation des médicaments :

➤ Phase I	➤ Phase II
<ul style="list-style-type: none"> • Oxydation : (+++) par les cytochromes CP-450 des hépatocytes dont leur capacité d'oxydation est var° d'un à l'autre – Facteurs de cette variabilité [environnement (induction , (-) enz) , génétique] • Réduction : Exp : <ul style="list-style-type: none"> ➤ <i>Prontosil</i> (active) , <i>prontosil</i> réduit (inactive). ➤ <i>Sulfanilamide acétylate</i> (active) , <i>Acétylsulfamylamide</i> (inactive). • Hydrolyse : Lieu : Foie + lumière de tube digestif par estérases + amidases Ex : Cholinestérses qui hydrolysent les esters de la choline [<i>Acétylcholine</i> , <i>suxaméthonium</i>]. MAIS : on ne peut pas administrer des méd pep tel q : <i>insuline</i> , <i>ACTH</i> , <i>Peni G</i> à cause de la (++) des protéases , contrairement aux lipases qui permettent l'administration de certains ATB : <i>érythromycine</i>. • Décarboxylation : EXP : <ul style="list-style-type: none"> ◦ L-Dopa : administrée per os → Dopamine ; par les enz (++) ds la muqueuse gastro-duodénale. ◦ L-Dopa ← capable de franchir la barrière hémato-encéphalique donc, on doit administrer des inhibiteurs accompagnateurs (<i>sinmet</i> , <i>Moodopar</i>). 	<ul style="list-style-type: none"> • Conjugaison : addition à un médicament/ ses métabolites d'une molécule (Ac glucuronique ou sulfurique) • Acétylation : ⇔ Réactions/ contrôle génétique dont la vitesse d'acétylation déterminée génétiquement (var° selon les individus)

➤ Facteurs affectant les Réactions de Biotransformation (la vitesse) :

◊ Facteurs intrinsèques	◊ Facteurs extrinsèques
Age <ul style="list-style-type: none"> ■ Fœtus + nv-né : sys microsomaux hépatiques immatures → sensibilité à ↗ nbr de médicaments [intoxication au chloramphénicol] ■ Sjt âgé : ↘ de la capacité exigeant la prudence + adaptation posologique 	>> Associations médicamenteuses : <ul style="list-style-type: none"> ↳ <i>Certains</i> méd → provoquent induction enzymatique ⇔ ↗ d'act enz hépatique [phénobarbital , phénylbutazone, Rifampicine, phenytoïne ..] ↘ donc leur durée d'act d'autres sub. { EXP } : ✕ sjt prd phénobarbital d'une façon chronique doit ↗ la dose pour pouvoir s'endormir. ✕ Rifampicine pris pr une tuberculose ↗ la vitesse de métabolisation des œstrogènes → ↘ effet des contraceptifs. ↳ <i>d'autres</i> ↘ la vitesse de biotransformation. { EXP } : ✕ Chloramphénicol et d'hypoglycémiantes oraux → hypoglycémie par ↘ de la vitesse de métabolisme des hypoglycémiantes . ✕ SKF 525 A : inhibiteur enz utilisé ds les expériences sur l'animal.
F. génétiques Exp d'acétylation de l'isoniazide ; 02 groupes selon la vitesse , lente et rapide ← caractère dominant autosomique.	
Etat physiologique Atteinte hépatique modifie la vitesse, ce qui nécessite un ajustement posologique.	

PS : --- Interaction de type pharmacocinétique → manifestation indésirable .

--- ↗ nbr de méd co-administrés → ↗ risque ; fo limiter.

② – Excrétions des médicaments :

Rénale (+++)		Pulmonaire	Biliaire + fécale
F. glomérulaire	Sécrétion active	Gaz (<i>éther</i> , <i>anesthésie générale</i>) + liq volatils (alcool, acétone)	B : nécessite une fct hépatique nLe + voie biliaire libre . F : ⇔ excrétion B + méd non réabsorbés adm par voie orale.
Pr sub non liées aux prot	02 sys : <ul style="list-style-type: none"> ➤ Sys des anions org [<i>pénicilline</i> + <i>indométacine</i>] ➤ Sys des cations org [<i>amiloride</i> , <i>tétraéthylammonium</i>]. Ps : voir la partie colorée en vert P 32		

③ – Fin de l'effet d'une sub sans qu'il y ait élimination :

- Redistribution** (voir avant) .
- Tachyphylaxie** : phénomène par lequel des doses répétées et rapprochées d'une sub vont provoquer des réponses de + en + faible jusqu'à l'absence de la repense après un certain nbr de répétitions.

{ EXP } : *éphédrine* → vasoconstricteur (+) libération de la *noradrénaline* → administration répétée + rapprochée → terminaisons vides, action d'éphédrine + en + faible.

⇒ Ce phénomène ne doit pas être confondu ac la tolérance : d'où, l'obtention d'un effet donnée nécessitera une dose de + en + grd [*phénobarbital* et l'induction enz qu'il provoque]

c) **Effet antagoniste** :

Administration d'un antagoniste → élimination de la sub ; 02 ways :

- ♦ **Compétiteur** pour faire déplacer les sub de ses Rc [traitement de l'intoxication à la *morphine* par la *naloxone*]
- ♦ **Antagoniste physiologique** : **exp** : Choc anaphylactique ← dû (+++) à une décharge massive d'histamine → ↘ pression artérielle (pttr fatale) , contraction des muscles lisses bronchiques (dyspnée) , œdèmes (+++ de la glotte ac asphyxie) !

Traitement : adrénaline qui a l'effet inverse : ↗ PA + relaxation bronchique + ↘ œdème .

© réalisé par : **Döc Èllë**

CHAPITRE 04 : Principes de Pharmacocinétique

- Concepts fondamentaux
- Modèle à un compartiment
- Demi de Vie d'un Médicament

- Cas de l'administration à doses répétées
- Modèles complexes
- Interaction pharmacocinétique

• Introduction :

- Traitement méd a pour bute : fournir une [] suffisante de principe actif au voisinage du site où le méd doit agir, pendant un temps suffisant.
- Pour atteindre ce bute : on ajuste ces paramètres : quantité du méd + espacement des prises + voies d'administration.
Exp : traitement d'une infection bactérienne : [ATB] au n° du site d'infection > [] min inhibitrice pour le germe pendant un tmp suffisant.
- Ces caractéristiques de destruction + élimination doivent être connus et sont déterminés avant la mise ds le marché du méd.
- Pharmacocinétique : étudie la vitesse des processus biologique déterminant le devenir des médicaments ds l'org, mesurée par les var° ds le temps de [méd] ds les divers fluides de l'org [plasma +++].

1) CONCEPTS FONDAMENTAUX :

a) Modèle élémentaire : modèle à un Compartiment :

Supposant org ⇔ seul compartiment → distribution uniforme et rapide des substances.

→ Donc [sub]pl = [sub] ds tt les tissus et fluides { peu de médicament ont une distribution égale }.

→ On a proposé ce modèle psq'il est le + approprié pour l'app des phénomènes pharmacocinétiques.

01 # : Supposant q l'absorption est beaucoup + rapide que l'élimination : [exp : administration IV] : on aura :

$$C = C_0 e^{-K_e t} \quad \text{ac : } C = \text{qtt de méd encore(++) ds l'org} / C_0 = \text{qtt administrée à } t = 0 / K_e = \text{cte d'élimination var° entre 0 et 1.}$$

[Pause] :

➤ Ke var° de 0 à 1 ← cinétique de 1^{er} ordre (++) , prenant l'exemple de la filtration glomérulaire de l'inuline :

>>> la quantité dc filtrée pendant un temps sera : $\frac{dc}{dt} = 0,2 C$ et on aura : $C = C_0 e^{-0,2t}$ (exponentielle)

>>> Ps : ds les processus du 1^{er} ordre ; une proportion cte est éliminée alr que les processus d'ordre zéros, c'est une qtt cte qui est éliminée.

02 # : Demi-vie d'un médicament : ⇔ tmp nécessaire pour q la []pl ↘ de moitié ; var° d'une sub à l'autre, ce tmp est indpd de la []i en cas de processus de 1^{er} ordre.

>> Utilité : détermination du tmp que prendra l'élimination totale

>>> Exp : administration d'un médicament : $t_0 = [100\%]$; $t_1 = [50\%]$; $t_2 = [25\%]$; $t_3 = [12,5\%]$; $t_4 = [6,25\%]$ ← négligeable.

- Donc l'élimination d'un médicament suivant une cinétique de 1^{er} ordre sera complète après 04 demi-vies , Voir fig 1 p 38.

03 # : Cas de doses répétées :

- Généralement l'administration du méd est répétitive ; psq'il fo attendre 04 demi-vies pour l'élimination complète, administration précoce (avant les 04 demi-vies) → accumulation pl jusqu'à ce q la []pl atteigne un plateau d'équilibre ← [qtt du méd éliminée par U du temps = qtt administrée pendant ce temps].

- Ps : ce plateau (++) des caractéristiques :

- Moment d'apparition du plateau : ⇔ tmp entre 1^{ère} adm et l'apparition de []pl stable = $4 t_{1/2}$

- []pl : atteinte au plateau d'équilibre ↗ proportionnelle à la dose administrée par U de tmp

- Fluctuation de cette []pl en équilibre : ← proportionnelles à l'intervalle de tmp entre chaque dose et inversement à la demi-vie du médicament. Voir fig 2 p 40.

« [EXP] : doses répétées en cas de pénicilline ($t(1/2) = 1h$) » :

➤ []_{pl moy} [adm 250000 unités toutes les 02 h] < []_{pl moy} [adm 10⁶ unités tt les 02h].

➤ Fluctuation (adm 1h) < élevé : fluctuation (adm 2h).

PS : pas de fluctuation en cas de perfusion intraveineuse continue.

[RQ]s :

→ En clinique, intervalle d'adm choisi = demi-vie.

→ Pour une []pl efficace atteinte rapidement : dose de charge/ attaque initiale ↗ ↗ survie de dose d'entretien plus petite (Ex : digitaliques ds le TRT des insuffisances cardiaques).

b) Modèles plus complexe :

♦ Diminution à schéma dose-dpd :

voir fig 3 p 42 : l'administration d'une méd → ↗ []pl graduellement en proportion ac la posologie jusqu'à certain point, à ce n° la [] ↗ brutalement (procédé d'élimination saturé, la qtt nouvelle ne pourra pas être éliminée) → apparition d'une toxicité . c'est le cas de la phénytoïne (antiépileptique)

Ps : il fo tjrs rejeter entre 02 méd à action thérapeutique comparable présentant une cinétique dose-dpd.

♦ Cinétique de l'ordre Zéro :

Emimination par une qtt cte (non pas une proportion) ds le temps qlq soit la qtt présente ds l'organisme. [EXP] : alcool : à 10-20 ml/ heure.

♦ [RQ] s : la + part des méd (++) une cinétique qui peut être expliquée par des modèles à +eur compartiments uniquement ← c compliqué

© réalisé par : Döc Ellë

2) INTERACTIONS PHARMACOCINETIQUES :

Un méd peut interférer ac : absorption, distribution ou élimination d'une autre substance : +eurs cas :

■ **PH gastrique** (degré d'ionisation) :

Exp : anti-acide vont \nearrow PH gastrique \rightarrow aspirine + ionisé \rightarrow retard de l'absorption (notion de la facilité ac laquelle un méd passera les divers mb, selon sa degré de l'ionisation)

■ **Motricité gastrique** : { **EXP** } : atropine retarde la vidange (transit digestif) au duodénum \rightarrow \searrow de la vitesse d'absorption systématique.

■ Compétition entre 02 sub pour la liaison aux prot pl : \rightarrow rst : \nearrow [] de l'un des sub (\nearrow forme libre).

{ **EXP** } : oxyphenbutazone (anti-inflammatoire) déplace la coumarine (anticoagulant) du ces liaisons \rightarrow hémorragies diffuses +/- grave.

■ Compétition entre 02 sub pour la sécrétion tubulaire rénale : si elles empruntent le même sys de sécrétion ;

{ **EXP** } : Probénécide (goutte) retarde l'élimination de la pénicilline.

■ Modification du PH urinaire (modification de l'élimination) .

{ **EXP** } : intoxication par les barbituriques (acides) – il faudra ajouter de bicarbonates de sodium.

CHAPITRE 05 : Pharmacodynamie

- Mécanisme moléculaire de l'action des médicaments
- Relation dose-rép
- Dose efficace 50
- Dose létale 50
- Marge et index thérapeutique

- Var° biologiques
- Antagonismes et Synergismes
- Utilité clinique des principes de pharmacodynamie
- Interactions Pharmacodynamiques

[le mécanisme moléculaire de l'action des médicaments] :

01. Récepteur : ⇔ macromolécules, existent ds les tissus ac laquelle le méd réagit pour produire : effet/ rép.

[Pause] : historique de la découverte des Rc :

- *Paul Ehrlich* remarqua la haute spécificité de réaction AG-AC.
- *Claude Bernard + Langley* : histoire de curare qui bloque FN des fib mus sql → paralysie ; + nicotine qui (+) le muscle, même si le muscle soit innervé ou non, donc il agissent ailleurs → au n° de Rc.

02. Interaction entre un médicament (M) et un Rc (R).

$M + R \rightleftharpoons (1) \rightarrow MR \rightarrow (2) \rightarrow$ effect pharmacologique.

(1) : liaison par affinité du méd au Rc.

(2) : effet pharmacologique → efficacité.

03. Les liaisons chimiques ds l'interaction M-R :

Liaison + caractéristiques	Exemples
1. Liaison de covalence : ⇔ mise en commun d'un doublet d'é >> L° stable, voire irréversible, intervention d'un catalyseur [ex : enzy]	Ex pharmacologique ** Alkylation : ethyl méthane sulfonate : $CH_3-CH_2-O-SO_2-CH_3$. [site actif ionisé + radical ionisé inversement = $CH_3-CH_2 + R \cdot \rightarrow CH_3-CH_2-R$. V p 48.
2. Liaison de Coordination ⇔ L° ou les 02 é du doublet proviennent d'un atome donneur (N,S,O) et complètent la st ext d'un atome receveur.	** Chélation, EDTA : Chélation : formation de complexe par L° de coordination → st cyclique : voir l'ex p 49.
3. Liaison ionique : ⇔ rslt de l'attraction électrostatique entre 02 ions de charge opposée >> L° faible.	** groupe ionisé à PH= 7,4 : acides aminés.
4. Liaison hydrogène : ⇔ proton accepte une paire d'é venant de 02 donneurs (ex:O et N) → formation d'un pont entre les 02 >> L° faible.	** ex : pont d'hydrogène entre 02 bases complémentaires de l'ADN.
5. Les complexes : ion complexe : cation ou atome central coordinateur essaye d'acquérir un nbr d'é → st des gazes rares (les é sont apportés par NH3 / CN ...)	[Zn ++ (NH3)4]
6. Forces de Van der Waals : L° très faibles (ex : entre 02 atomes semblables). >> Force ⇔ distorsions induites par les nuages électroniques.	/

[RQ] : ces forces jouent un rôle ds l'interaction spécifique méd-Rc.

04. Relation St-activité et discreption de la surface du Rc :**a) Méthodes d'étude des RC : 02**

- ⇒ Directe : isolement + identification → basée sur des études biochimiques et physicochimiques [fluorescence, résonance électronique, tech spectrométrie ultracentrifugation analytique (taille, forme, densité)].
- ⇒ Indirecte : renseignement du Rc obtenus après app du médicament.

b) Exemple d'étude du Rc de l'A-ch ⇔ neurotransmetteur [fib nrv cholinergiques : PNM, M-lisses, Cs glandulaires, Cs des gg du sys nrv autonome].

- Formule de l'Acétylcholine : ammonium quaternaire ; chargé (+) + chaîne à 2C + fct ester + groupe carboxyle (voir sch p 51).
- A-ch testée sur le cœur : voir fig 04 p 52.
 - On mit un prg (<3) ds un bain d'eau de la mer → bat spontanément et on enregistre (frq + amp) des contractions.
 - On ajoute progressivement de l'A-Ch → résultat : ∇Amp des contractions (voir l'enregistrement d'un Kymographe p 52).
 - Après rinçage de l'A-ch ac une solution physiologique → reprise des contractions initiales.
 - +tard : on apporte certaines modifications à la molécule d'A-ch (but tester l'importance de chaque radical). (voir tableau p 53).
 - ⇒ [(++) des esters → puissance à 100 / groupe carboxyle → rôle significatif / remplacement du grp méthyle de l'ammonium quaternaire par un grp éthyle → ∇act de 50 %].
 - ⇒ A partir de ces modification : on peut tirer la configuration de la surface du Rc du cœur de moule.

A-Ch	Liaison	Rc
Groupe cationique	/	Groupe anionique
02 groupes méthyles de l'ammonium.	Force de Van Der Waals	Groupe anionique ds une cavité.
Surface plane ↗ effet attractif	Force de Van Der Waals	
O du carboxyle (↗ stabilité)	Liaison hydrogène.	

05. Les conséquences des interactions entre les médicaments et les Rc :

Relation : dose de méd et rép biologique \rightarrow courbe sigmoïde [0 (dose \searrow) \rightarrow 100 (dose \nearrow)].

Exp 1 : histamine ajouté progressivement à un B-Ph où se trouve l'iléon de cobaye fig 7 p 54.

Exp 2 : A-Ch et Ar sur l'iléon de Cobaye : ** Aff [A-ch > Ar] et Efficacité [Ar > A-ch] fig 8 p 55.

- Aff = tendance du méd à former un complexe stable ac le Rc.
- Efficacité = reflète act bio de ce complexe M-R.

[RQ] :

- 02 méd (++) même mode d'act sur le Rc \rightarrow leurs courbes log dose-Rép (LDR) sont // et contrairement.

[Dose efficace 50 (DE 50)] : \Leftrightarrow dose / [] de méd produisant la $\frac{1}{2}$ de la rép maximale $\rightarrow 10^{-7}$ g/mi fig 4 p 56.

[Dose létale 50 (DL 50)] : \Leftrightarrow dose / [] de méd tue $\frac{1}{2}$ des animaux ou cours d'une expérience $\rightarrow 10^{-4}$ g/mi fig 4 p 56.

- Ds l'exemple 04 p 56 : Méd A : (I + III) Méd B : II + IV).

\rightarrow Méd A : \nearrow légère de la dose $\rightarrow \nearrow \nearrow \nearrow$ de l'act ou mortalité

\rightarrow Méd B : \nearrow de la dose \rightarrow une petite \nearrow de l'act ou mortalité.

- Donc A et B se diffèrent ; cependant leurs DE50 / DL50 sont égaux \leftarrow fo faire les considérations suivantes :

■ Méd A : pour 100°/o d'act \rightarrow [] = 3×10^{-7} M et pour DL10 = 3×10^{-5} M \rightarrow on remarque une marge de sécurité $\nearrow \nearrow$

■ Méd B : pour 100°/o d'act \rightarrow [] = 10^{-5} M = DL20 = 10^{-5} M \rightarrow ctd on risque de la mort de 20° /o des anm pr obtenir l'act max.

■ On retient A pour l'expérimentation humaine \rightarrow marge thérapeutique valable.

A) Les Var° biologiques et la marge thérapeutique :

➤ Notion de variabilité de la Rép aux méd : même dose de méd ne produit pas le même effet chz un nbr d'individus.

➤ Marge thérapeutique : \Leftrightarrow intervalle entre LDR (effet pharmacologique) et LDR (effet létal) . voir fig p 57.

➤ Index thérapeutique : = $\frac{DL\ 50}{DE\ 50}$.

B) Antagonismes et Synergismes :

>>> Interaction entre 02 méd [antagonistes : effet opposé , synergiques : même effet qui s'ajoutent].

a) Antagonisme :

	Antagonisme Compétitif	Antagonisme non compétitif
Act intrinsèque des méd A et B / C et D		
Act intrinsèque associée des méd A+B / C+D	\rightarrow Adjonction du méd A à des [] croissantes $\rightarrow \searrow$ de l'aff du méd B pour le Rc : \rightarrow Interprétation : B se fixe à R , A se fixe à R : y aura : Déplacement de B par la loi d'action de masses \rightarrow compétition entre A et B dont AR n'a aucun effet pharmaco + occupent les Rc $\rightarrow \searrow$ de possibilités de l=° de B au Rc restants : est : déplacement de la courbe de l'agoniste vers la droite.	\rightarrow Adjonction du méd D \searrow de l'act intrinsèque de C. \rightarrow Interprétation : C se fixe sur R \rightarrow effet pharmacologique D se fixe sur R' \rightarrow (-) de ct effet pharmacologique.
[RQ]	<ul style="list-style-type: none"> • Courbe LDR B déplace //ment vers la D [suite à \nearrow [A] qui a une act = 0]. • Effet max ne change pas 	<ul style="list-style-type: none"> • Courbe LDR de l'agoniste C n'est pas // mais diverge [suite \nearrow [D]]. • Pente $\searrow \rightarrow$ effet max \searrow.

b) Synergisme :

	Act intrinsèque des méd E et F	Act intrinsèque associée des méd E+F
Potentialisation		>> Interprétation : s'agit de 02 Rc : \rightarrow E se fixe sur R \rightarrow effet pharmaco \rightarrow E se fixe sur r \rightarrow (+) de ct effet pharmaco <ul style="list-style-type: none"> • Pente $\nearrow \rightarrow$ effet max \nearrow.
Effet additif	# occupation de 02 Rc différents par 02 sub différents produisant le même effet : <div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="display: flex; flex-direction: column; gap: 10px;"> <div>H + r \rightarrow Hr \rightarrow effet pharmaco 1</div> <div>G + R \rightarrow GR \rightarrow effet pharmaco 2</div> </div> <div style="margin: 0 20px;"> $\left. \begin{array}{c} \nearrow \\ \nearrow \end{array} \right\} +$ </div> <div>\rightarrow effet pharmaco global.</div> </div>	

06. Utilité pratique des principes de pharmacodynamie : c pr éviter les effets inattendus (à signaler) :

¶ Méd ayant une aff \nearrow pr le Rc d'un autre méd (les 02 méd adm au même temps).

¶ ex : atropine + D-Tubocurarine se lient réversiblement au Rc cholinergique de l'A-Ch.

© réalisé par : Döc Ellë

¶ ex : à signaler : antagonisme des analgésiques narcotique (morphine par la nalorphine , compétition entre isoprenaline et propanolol pour Rc adrénergique bêta } .

¶ ex : adm chronique de guanéthidine → ↗ rép de l'adrénaline → [modification de la sensibilité des Rc] .

07. Schéma d'une interaction pharmacodynamique :

>>> *Synthèse (1) et Dégradation (2) de l'A-Ch :*

- Choline + A-CoA ----- Ch-A-transférase -----→ A-Ch (1) .
- A-Ch ----- A-Ch estérase -----→ Choline + A. acétique.

>>> *Exp d'interaction au Rc :* D-Tubocurarine (antagoniste de l'A-Ch) → paralysie musculaire.

a) <u>Effet A-Ch :</u>	A-Ch + R → A-Ch – R → contraction Musculaire.
b) <u>Antagonisme de la D-tubocurarine :</u>	D-Tubocurarine empêche la liaison A-Ch –R → paralysie musculaire. Ps : cette paralysie est arrêté par la néostigmine ← (-) A-Ch-estérase =====→ ↗ [A-Ch] .
c) <u>Réversibilité de l'antagonisme :</u>	Accumulation de l'A-Ch lève la paralysie par occupation des Rc .

© réalisé par : Döc Ellë

CHAPITRE O7 : Effets Indésirables Médicamenteux

>>>>> Terminologie : le terme le + approprié : **Effets Indésirables Médicamenteux**.

Généralités :

- Condition d'utilisation : méd de qualité, bonne dose, respect des précaution d'usage.
- **Déf d'un effet indésirable** : ⇔ réaction nocive et non volue, se produit au posologie nLm utilisé chz l'homme pour : prophylaxie, de TRT d'une Mie ou modification d'une fct physiologique. Aussi ⇔ tt réaction résultant de [mésusage, usage abusif, sevrage, pharmacodpd, erreur méd, inefficacité thérapeutique, produit défectueux, mauvaise qlt].
- **Classification des EIM** : selon :

■ Selon La fréquence :

- EIM **frq** si : Frq de survenue > 5 %
- EIM **occasionnel** : 0,1 < Frq de survenue < 5 %
- EIM **rare** : Frq de survenue < 0,1 %.
-

■ Selon la nature :

[Ø de spécificité d'org / Réaction aiguë, subaiguë ou chronique / Bénine ou grave / précoce ou tardive].

[**Pause**] : exp d'un effet indésirable d'apparition tardive : Diéthylstilbestrol (→ = plus tard).

>> Synthèse → menace avortement et complication de la grossesse → inefficacité + danger → découverte de +eurs cancer du vagin chez les jeunes filles dont les mères avaient été TRT par ce TRT → Interdiction d'utilisation → anomalies utérines + stérilité chez les jeunes femmes dont les mères avaient été TRT par ce TRT (chez garçons : risque cancer ↘ mais (++) d'anomalies testiculaires).

■ Selon le mécanisme :

>> Type **A** : Pharmacologique

>> Type **B** : Immunoallergique/ non Immunoallergique

>> Type **C** : prise Chronique.

{ EIM de type A } :

⇒ **Pharmacocinétique** : perturbation aboutissant à un effet toxique du méd en rpt ac :

- **Exagération de l'effet thérapeutique** : [ex : hypoglycémie S/ hypoglycémiant oraux / hémorragie S/ anti vit K].

- **Toxicité des métabolites** : (au n de certains org) [ex : ototoxicité des aminoacides/ Rétinopathie induite par la chloroquine]

>>> **Facteurs de risque** : Enfant/sjt âgé, Ins rénale/hépatique, Interactions.

	TYPE A	TYPE B	TYPE C
Fréquence	+++ 1%	< 1%	RARE
Dose dépendance	OUI	NON	NON
Chronologie d'apparition	± SUGGESTIVE	Très SUGGESTIVE	NON SUGGESTIVE
Mortalité	+	+++	+
Mécanisme	PHARMACOLOGIQUE	IMMUNO ALLERGIQUE	TOXICITE CHRONIQUE
Arrêt Commercialisation	-	+	-
Réversibilité	+	+	-
ré administration	POSSIBLE	CONTRE INDIQUEE	CONTRE INDIQUEE

⇒ Pharmacodynamique :

- Réaction liée à l'effet principal [cytopnie et antimitotique / hémorragie sou anticoagulants / syndrome extrapyramidal des antiémétiques : act anti-dopaminergique]
- Réaction liée à l'effet lat [sécheresse de la bouche s/ antidépresseurs trycycloiques / antihistaminique, neuroleptique phénothiazinique : act anti-cholinergique].

⇒ Pharmacocœutique :

- Produit périmé, altéré (tétracyclines périmées → toxicité)
- Modification des paramètres de libération du produit (comprimé de KCL → toxicité oesophagienne)

[... Conduite à tenir en face à un EIM de type A ...] :

- ⇒ ↘ dose, ajustement posologique ;
- ⇒ arrêt définitif du médicament (Toux sous IEC) ?

© réalisé par : Döc Ellë

{ EIM de Type B } :

◊ Réaction Immunoallergiques :

- ☐ Nécessitent une sensibilisation de plusieurs jours ou lors d'une n^{ième} prise Immédiate, Retardée
- ☐ La Ré administration du médicament entraîne une récurrence souvent plus grave.
- ☐ Prévion quasi impossible avant AMM (autorisation de mise sur le marché) ; (essais pré cliniques, essais cliniques)

Ex : (suite aux réactions immunoallergiques)

◊ Réaction non immunolallergiques :

■ **Réaction pseudo anapylactique** : Réaction similaire à une réaction allergique due à la libération directe d'histamine secondaire à la dégranulation des basophiles, sans réaction Ag-Ac, donc en l'absence de sensibilisation préalable. [ex : aspirine ; anti-inflam non stéroïdiens, produits de contraste radiologique, narcotiques, curares]

- **Réactions idiosyncrasyque** = disposition personnelle particulière, innée, à réagir à l'action des agents extrn : physiques et chimiques.

{ En pharmacovigilance } :

- ☐ Réaction qualitativement anormale (génétiquement déterminée)
- ☐ Réaction non liée à une action pharmacologique
- ☐ Réaction ressemble à une d'hypersensibilité, mais n'implique pas un mécanisme immunologique
- ☐ Réaction pour lesquelles le mécanisme n'est pas clair
- ☐ (voir livre mieux expliquer)

Ex :

- | | |
|--|--|
| <ul style="list-style-type: none"> o Hypertension oculaire sous corticoïdes
(5% population : transmission autosomique récessive). o Hyperthermie maligne sous anesthésie générale
(1/15 000 : caractère familial) | <ul style="list-style-type: none"> o Anémie aplastique sous chloramphénicol (aplasie irréversible). o Hépatite à l'halothane. o Hyperplasie gingivale à la phénytoïne (caractère familial) |
|--|--|

[... Conduite à tenir face a un EIM de type B ...] :

Au plan individuel

- o **Arrêt définitif** du médicament impliqué.
- o Établissement d'**une liste d'éviction** des produits susceptibles de déclencher ce type de réaction.

Au niveau Règlementaire

- o **Retrait** quand la fréquence de survenue devient préoccupante.

{ EIM de Type C } :

➤ Frq d'une maladie spontanée, survenant après prise chronique d'un médicament

>>>>>>>>> **cause** : difficile à établir [mécanisme indéterminé, chronologie d'apparition retardée, réaction atypique ...]

Ex : Cancer sous Clofibrates / Cancer du sein + calculs biliaires + Accident thromboembolique sous contraceptifs oraux.

■ Selon la Prévisibilité :

PREVISIBLES

- o Réaction de mécanisme pharmacologique
- o Interactions médicamenteuses

IMPREVISIBLES

- o Réaction immunoallergique.
- o Idiosyncrasie
- o polymorphisme génétique avant investigations

CHAPITRE O8 : Aspects médico-légaux des médicaments

- Rédaction de l'ordonnance
- L'abus de médicaments

- La pharmacodépendance

1- Règle de Rédaction de l'Ordonnance :

Ordonnance ⇔ document permettant au malade de connaître cmt il fo mener sont TRT et au pharmacien ql méd il fo délivrer.

a) Rédaction de l'ordonnance :

[Nom + ad du méd + dénomination des méd (DCT préférable + forme galénique , dosage , posologie précise , mode d'adm) + date et signature du médecin + nom et âge du malade (facultatif) + conseils d'hygiène et de diététique] .

b) Différents types de médicaments prescrits :

⇒ Médicaments différenciés selon leur mode de fabrication :

- **Industriel** : méd vendus en pharmacie et préparés à l'avance selon une formule fixe.
- **Artisanal** : préparation magistrale, imaginée par le médecin et réalisée par le pharmacien ; moins utilisée : risque d'interférence physicochimique.

⇒ Médicaments différenciés selon les réglementations des principes actifs :

afin de contrôler la consommation de médicaments à risques toxiques,

ceux-ci ont été inscrits à différents tableaux :

>>>> par ordre de restriction croissante :

-	Sub inscrites à aucun tableau.
-	Tableau C : sub dangereuses.
-	Tableau A : Sub toxiques.
-	Tableau B : sub stupéfiants.

♦ **Sub non inscrits aux tableaux** : malade peut les acquérir au moyen d'un médecin/ pharmacien.

♦ **Sub inscrites aux tableaux A, B et C** :

Y a pas un loi fixant : cependant il existe des paramètres à tenir en compte : toxicité aiguë expérimentale (DL50) + intensité et frq des effets secondaires indésirables + nature de l'affection à traiter, nécessité d'une surveillance biologique + aptitude du médicament à engendrer : abus de consommation ou pharmacodépendance).

⇒ Différents régimes de prescription et de délivrance des médicaments :

➤ Principales dispositions réglementaires ← [voir tableau + RQ p 87]

➤ Recommandations :

- 1) Rédaction lisible de tt l'ordonnance (éviter imprécision / confusion)
- 2) Indication d'âge ; nourrisson et enfant.

2- L'Abus de médicaments et la pharmacodépendance :

a >> abus de médicament : ⇔ utilisation abusive et sans indication médicale d'un certain nbr de médicaments .

>>>>> certaines sub ont un effet : euphorisant ou ↗ performance physique , le médecin doit limiter la délivrance des produits à des accoutumances / pharmacodépendance aux répercussions socio-économiques désastreuses ds une nation.

b >> Pharmacodépendance :

⇒ dépendance physique et psychique résultant de l'utilisation abusive : morphine, barbituriques , cocaïne , marihuana, hallucinogènes , amphétamine.

Dépendance psychique (utilisation prolongée) se manifeste par :	Dépendance Physique
1. Désir de prendre continuellement la drogue pr retrouver un b1être.	1. Besoin permanent de retrouver l'effet de drogue.
2. Très peu de tendance d' ↗ la dose.	2. Tendance à ↗ la dose ; à chaque fois.
3. Pas de symptôme de sevrage.	3. Détérioration physique du drogué ac les répercussions sociologiques.
4. Double dpd [physique + psychique] : syndrome de sevrage si la drogue venait manquer.	

© réalisé par : Döc Èllë

Bon Courage les jeunes !